PCT

WELTORGANISATION FÜR GEISTIGES EIGENTUM Internationales Büro

INTERNATIONALE ANMELDUNG VERÖFENTLICHT NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE
INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GERIET DES PATENTWESENS (PCT)

INTERNATIONALE ZUSAMMENARE	BEIT	AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT)
(51) Internationale Patentklassifikation ⁵ : C07C 219/06, 213/06, C11D 1/62	A1	(11) Internationale Veröffentlichungsnummer: WO 94/21596 (43) Internationales Veröffentlichungsdatum: 29. September 1994 (29.09.94)
(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EPS (22) Internationales Anmeldedatum: 9. März 1994 (0		CH, DE, DK, ES, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT
(30) Prioritätsdaten: P 43 08 792.2 18. März 1993 (18.03.93)	D	Veröffentlicht Mit internationalem Recherchenbericht.
(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten ausser US): H KOMMANDITGESELLSCHAFT AUF AKTIEN [I D-40191 Düsseldorf (DE).	ENKE DE/DE	
(72) Erfinder; und (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): PONSATI OBIOL [ES/ES]; Dos de Mayo, 260 4° 1°, E-08025 Barcelo BIGORRA LLOSAS, Joaquim [ES/ES]; Calassan 41-F, 4° 1°, E-08203 Sabadell (ES).	na (ES	i).

(54) Title: METHOD OF PREPARING COLOUR- AND ODOUR-STABLE QUATERNARY FATTY-ACID TRIETHANOLAMINE ESTER SALTS

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG FARB- UND GERUCHSTABILER QUATERNIERTER FETTSÄURETRIETHANOLAMINESTER-SALZE

$$\begin{array}{c} & _{R}^{4} \\ | ^{+} \\ [R^{1}\text{CO-(OCH}_{2}\text{CH}_{2})_{m}\text{OCH}_{2}\text{CH}_{2} - \text{N-CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{O-(CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{O})}_{n}\text{R}^{2}] & \text{X-} \\ | & \\ | & \\ \text{CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{O}(\text{CH}_{2}\text{CH}_{2}\text{O})_{p}\text{R}^{3} \end{array}$$

(57) Abstract

The invention concerns quaternary fatty-acid triethanolamine ester salts of formula (I) in which R¹CO is an acyl group with 6 to 22 carbon atoms; R² and R³, independently of each other, are hydrogen or R¹CO; R⁴ is an alkyl group with 1 to 4 carbon atoms or a (CH₂CH₂O)_qH group; m, n and p added together are 0 or a number from 1 to 12; q is a number from 1 to 12 and X is a halogenide, alkylsulphate or alkylphosphate. Such salts exhibit high colour and odour stability, even on storage for long periods, and can be obtained by (a) esterifying fatty acids with triethanolamine in the presence of hypophosphorous acid, (b) reacting the esterification products with peroxide compounds and alkali-metal borates and (c) carrying out the quaternization in the presence of phenol derivatives and hydroxycarboxylic acids as stabilizers.

(57) Zusammenfassung

Quaternierte Fettsäuretriethanolaminester-Salze der Formel (I), in der R¹CO für einen Acylrest mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen, R² und R³ unabhängig voneinander für Wasserstoff oder R¹CO, R⁴ für einen Alkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder eine (CH₂CH₂O)qH-Gruppe, m, n und p in Summe für O oder Zahlen von 1 bis 12, q für Zahlen von 1 bis 12 und X für Halogenid, Alkylsulfat oder Alkylphosphat steht, die sich auch bei längerer Lagerung durch hohe Farb- und Geruchstabilität auszeichnen, lassen sich erhalten, indem man a) Fettsäuren in Gegenwart von unterphosphoriger Säure mit Triethanolamin verestert, b) die Veresterungsprodukte mit Peroxidverbindungen und Alkaliboranaten versetzt und c) die Quaternierung in Gegenwart von Phenolderivaten und Hydroxycarbonsäuren als Stabilisatoren durchführt.

LEDIGLICH ZUR INFORMATION

Codes zur Identifizierung von PCT-Vertragsstaaten auf den Kopfbögen der Schriften, die internationale Anmeldungen gemäss dem PCT veröffentlichen.

AT	Österreich	GA	Gabon	MR	Mauretanien
ΑÜ	Australien	GB	Vereinigtes Königreich	MW	Malawi
BB	Barbados	GE	Georgien	NE	Niger
BE	Belgien	GN	Guinea	NL	Niederlande
BF	Burkina Faso	GR	Griechenland	NO	Norwegen
BG	Bulgarien	HÜ	Ungarn	NZ	Neuseeland
BJ	Benin	DE	Irland	PL	Polen
BR	Brasilien	IT	Italien	PT	Portugal
BY	Belarus	JP	Japan	RO	Rumänien
CA	Kanada	KE	Kenya	RU	Russische Föderation
CF	Zentrale Afrikanische Republik	KG	Kirgisistan	SD	Sudan
CG	Kongo	KP	Demokratische Volksrepublik Korea	SE	Schweden
CH	Schweiz	KR	Republik Korea	SI	Slowenien
CI	Côte d'Ivoire	KZ	Kasachstan	SK	Slowakei
CM	Kamerun	Li	Liechtenstein	SN	Senegal
CN	China ·	LK	Sri Lanka	TD	Techad
CS	Tschechoslowakei	LÜ	Luxemburg	TG	Togo
CZ	Tschechische Republik	LV	Lettland	TJ	Tadschikistan
DE	Deutschland	MC	Monaco	TT	Trinidad und Tobago
DK	Dänemark	MD	Republik Moldau	UA	Ukraine
ES	Spanien	MG	Madagaskar	US.	Vereinigte Staaten von Amerika
FI	Finaland	ML	Mali	UZ.	Usbekistan
FR	Frankreich	MN	Mongolei	VN	Vietnam

- 1 -

Verfahren zur Herstellung farb- und geruchstabiler quaternierter Fettsäuretriethanolaminester-Salze

Gebiet der Erfindung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung farbund geruchstabiler quaternierter FettsäuretriethanolaminesterSalze, bei dem man Fettsäuren mit Triethanolamin umsetzt, die Veresterungsprodukte mit Peroxidverbindungen und Alkaliboranaten behandelt und die Quaternierung in Gegenwart ausgewählter Stabilisatoren durchführt.

Stand der Technik

Quaternierte Fettsäuretriethanolaminester-Salze, sogenannte "Esterquats", stellen kationische Tenside dar, die infolge ihrer ausgezeichneten Avivageleistung und ihrer hohen ökotoxiologischen Verträglichkeit zunehmend an Bedeutung gewinnen. Stellvertretend soll hier auf die Veröffentlichungen von O.Ponsati in C.R. CED-Kongress, Barcelona, 1992, S.167 und R.Puchta in C.R. CED-Kongress, Sitges, 1993, S.59 verwiesen werden.

- 2 -

Ublicherweise werden die Esterquats in einem zweistufigen Prozeß hergestellt, bei dem man zunächst Triethanolamin mit Fettsäuren - partiell - verestert und das Reaktionsprodukt anschließend alkyliert oder mit Ethylenoxid quaterniert. Als optimaler Katalysator für die Veresterung hat sich unterphosphorige Säure bzw. Natriumhypophosphit bewährt. Im Verlauf der Aufarbeitung, insbesondere bei höheren Temperaturen, kann es jedoch zu einer Zersetzung der unterphosphorigen Säure bzw. deren Salze und zur Bildung kleiner Mengen an Phosphinen kommen, die ihrerseits zu einer geruchlichen Beeinträchtigung des Produktes Anlaß geben. Ein weiteres Problem bei der Herstellung von Esterquats besteht ferner darin, daß die nach Fertigstellung hellfarbigen Produkte nicht unbegrenzt lagerstabil sind und im Laufe der Zeit erheblich nachdunkeln können, was ihre kommerzielle Nutzbarkeit einschränkt.

Die Aufgabe der Erfindung bestand nun darin, ein Verfahren zur Herstellung von quaternierten Fettsäuretriethanolaminester-Salzen zu entwickeln, das frei von den geschilderten Nachteilen ist.

Beschreibung der Erfindung

Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung farb- und geruchstabiler quaternierter Fettsäuretriethanol- aminester-Salze der Formel (I),

- 3 -

in der

R1CO für einen Acylrest mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen,

- R² und R³ unabhängig voneinander für Wasserstoff oder R¹CO,
- für einen Alkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder eine (CH₂CH₂O)_GH-Gruppe,
- m, n und p in Summe für 0 oder Zahlen von 1 bis 12,
- q für Zahlen von 1 bis 12 und
- X für Halogenid, Alkylsulfat oder Alkylphosphat

steht, bei dem man

- a) Fettsäuren in Gegenwart von unterphosphoriger Säure mit Triethanolamin verestert,
- b) die Veresterungsprodukte mit Peroxidverbindungen und Alkaliboranaten versetzt und
- c) die Quaternierung in Gegenwart von Phenolderivaten und Hydroxycarbonsäuren als Stabilisatoren durchführt.

Überraschenderweise wurde gefunden, daß erst die Kombination der Merkmale a), b) und c) zu hellfarbigen Esterquats führt, die geruchlich einwandfrei und auch bei längerer Lagerung farbstabil sind. Die Erfindung schließt dabei die Erkenntnis ein, daß von der Vielzahl bekannter Antioxidantien nur ausgewählte Stoffe in der Lage sind, Esterquats gegenüber einer

Farbverschlechterung zu stabilisieren. Eine weitere wesentliche Erkenntnis besteht darin, daß auch das vorgeschlagene Stabilisatorsystem seine Aufgabe nur dann zufriedenstellend erfüllen kann, wenn es den Zwischenprodukten - also den noch nicht quaternierten Estern - und nicht den Endprodukten zugesetzt wird.

Esterquats

Queternierte Fettsäuretriethanolaminester-Salze stellen bekannte Stoffe dar, die man nach den einschlägigen Methoden
der präparativen organischen Chemie erhalten kann. In diesem
Zusammenhang sei auf die Internationale Patentanmeldung WO
91/01 295 (Henkel) verwiesen, nach der man Triethanolamin in
Gegenwart von unterphosphoriger Säure mit Fettsäuren partiell
verestert, Luft durchleitet und anschließend mit Dimethylsulfat oder Ethylenoxid quaterniert.

Vorzugsweise findet das erfindungsgemäße Verfahren Anwendung auf Esterquats, zu deren Herstellung man Fettsäuren der Formel (II) einsetzt,

$$R^{1}CO-OH$$
 (II)

in der R¹CO die oben angegebene Bedeutung besitzt. Typische Beispiele sind Capronsäure, Caprylsäure, Caprinsäure, Laurinsäure, Myristinsäure, Palmitinsäure, Isostearinsäure, Stearinsäure, Ölsäure, Elaidinsäure, Arachinsäure, Behensäure und Erucasäure sowie deren technische Mischungen, wie sie beispielweise bei der Druckspaltung natürlicher Fette und Öle

anfallen. Vorzugsweise werden technische $C_{12/18}$ -Kokosfettsäuren und insbesondere teilgehärtete $C_{16/18}$ -Talg- bzw. Palmfettsäuren sowie elaidinsäurereiche $C_{16/18}$ -Fettsäureschnitte eingesetzt.

Zur Herstellung der quaternierten Ester können die Fettsäuren und das Triethanolamin im molaren Verhältnis von 1,1: 1 bis 3: 1 eingesetzt werden. Im Hinblick auf die anwendungstechnischen Eigenschaften der Esterquats hat sich ein Einsatzverhältnis von 1,2: 1 bis 2,2: 1, vorzugsweise 1,5: 1 bis 1,9: 1 als besonders vorteilhaft erwiesen. Die bevorzugten Esterquats stellen technische Mischungen von Mono-, Di- und Triestern mit einem durchschnittlichen Veresterungsgrad von 1,5 bis 1,9 dar und leiten sich von technischer C16/18-Talg-bzw. Palmfettsäure (Iodzahl 0 bis 40) ab.

Zusatzstoffe

Als Peroxidverbindungen kommt neben Percarbonsäuren und Percarbonaten vorzugsweise Wasserstoffperoxid in Betracht. Unter Alkaliboranaten sind Lithium-, Kalium- und vorzugsweise Natriumboranat zu verstehen. Vorteilhafterweise werden die Peroxidverbindungen und die Alkaliboranate jeweils in Mengen von 0,005 bis 0,1, vorzugsweise 0,03 bis 0,06 Gew.-% - bezogen auf die Veresterungsprodukte - eingesetzt.

Die Stabilisatoren setzen sich aus zwei Komponenten zusammen. Als Phenolderivate kommen Bisalkylhydroxytoluole und/oder Bisalkylanisole, insbesondere 2,6-Di-tert.Butyl-4-methyltoluol und 2,6-Di-tert.Butylanisol in Betracht. Als Hydroxycar-

- 6 -

bonsäuren können beispielsweise Citronensäure, Weinsäure und/oder Ascorbinsäure eingesetzt werden. Vorteilhafterweise werden die Phenolderivate und die Hydroxycarbonsäuren jeweils in Mengen von 100 bis 4000, vorzugsweise 400 bis 900 ppm - bezogen auf den quaternierten Ester - eingesetzt. In einer bevorzugten Ausführungsform des erfindungsgemäßen Verfahrens werden als Stabilisatoren Gemische von 2,6-Di-tert.Butyl-4-methylphenol und Citronensäure eingesetzt.

Die Quaternierung kann in an sich bekannter Weise mit Alkylhalogeniden, (Di-)alkylsulfaten oder Alkylenoxiden - letztere in Gegenwart von (Di-)alkylphosphaten - durchgeführt werden. Vorzugsweise erfolgt die Quaternierung mit Methylchlorid, Dimethylsulfat oder Ethylenoxid.

Gewerbliche Anwendbarkeit

Die nach dem erfindungsgemäßen Verfahren erhältlichen quaternierten Fettsäuretriethanolaminester-Salze sind hellfarbig,
geruchlich einwandfrei und lagerstabil. Sie eignen sich daher
zur Herstellung von Wasch-, Spül-, Reinigungs- und Avivagemitteln sowie Produkten zur Haar- und Körperpflege, in denen
sie in Mengen von 1 bis 50, vorzugsweise 5 bis 35 Gew.-% bezogen auf die Mittel - enthalten sein können.

Die folgenden Beispiele sollen den Gegenstand der Erfindung näher erläutern, ohne ihn darauf einzuschränken.

- 7 -

<u>Beispiele</u>

Allgemeine Herstellvorschrift für Esterquats:

- a) Veresterung. In einem 1-1-Dreihalskolben mit Rührer, Innenthermometer und Destillationsaufsatz wurden 324 g (1,2 mol) teilgehärtete C_{16/18}-Palmfettsäure (Iodzahl = 40), 149 g (1 mol) Triethanolamin und 0,5 g 50 gew.-%ige unterphosphorige Säure gegeben. Über einen Zeitraum von 4 h wurde die Reaktionsmischung bei einem verminderten Druck von 40 mbar auf eine Temperatur von 160°C erhitzt, bis die Säurezahl unterhalb von 5 lag. Anschließend wurde der rohe Talgfettsäuretriethanolaminester abgekühlt und der Reaktionsansatz entspannt. Der Ester wurde zunächst bei 60°C mit Wasserstoffperoxid und anschließend mit Natriumboranat versetzt. Nach jeder Zugabe wurde die Mischung 30 min gerührt. Danach wurden die Stabilisierungsmittel zugesetzt.
- b) Quaternierung. In einem 1-1-Dreihalskolben mit Rührer, Tropftrichter und Rückflußkühler wurde eine Mischung von 450 g (1 mol) des Esters aus b) in 200 ml Isopropylalkohol vorgelegt und unter Rühren auf 45°C erhitzt. Innerhalb von 2 h wurden 119 g (0,95 mol) Dimethylsulfat zugetropft. Nach Beendigung der Zugabe wurde die Mischung weitere 2 h bei 60°C gerührt und nichtumgesetztes DMS durch Zusatz von 4 g (0,05 mol) Glycin zerstört. Anschließend wurde das Lösungsmittel im Wasserstrahlvakuum abgetrennt. Die Ausbeute an Esterquat betrug 95 % der Theorie. Einzelheiten zu den Versuchsansätzen und den Ergebnissen sind Tab.1 zu entnehmen:

<u>Tab.1:</u> Stabilisierung von Esterquats
Prozentangaben als Gew.-%

Bsp.	c(WP)	c(NB)	S1	S2	c(S1)	c(S2)	<u>Farbe</u> Klett
1	0,05	0,01	BHT	CA	900	400	50
2	0,05	0,01	DBA	CA	900	400	75
3	0,05	0,01	BHT	AA	900	500	75
V1	-	0,01	внт	CA	900	400	200
V2	0,05	-	BHT	CA	900	400	150
V3	0,05	0,01	_	_	_	-	200
V4	0,05	0,01	BHT	-	900	-	150
V5	0,05	0,01	-	CA	-	400	150
V6	0,05	0,01	BHT	CA	900	400	100*
V7	0,05	0,01	BHT	TP	900	400	150

Legende: c(WP) = Konzentration Wasserstoffperoxid

c(NB) = Konzentration Natriumboranat

c(S) = Konzentration Stabilisator

Farbe = Gemessen in einem Klett-Photometer,
5 % Aktivsubstanz, 1 cm-Rundküvette
nach 30 d Lagerung (20°C)

BHT = 2,6-Di-tert.Butyl-4-methylphenol

DBA = 2,6-Di-tert.Butylanisol

CA = Citronensäure

AA = Ascorbinsäure

TP = Tocopherol

* = Stabilisator <u>nach</u> der Quaternierung zugesetzt ٠,

ļ

- 9 -

<u>Patentansprüche</u>

 Verfahren zur Herstellung farb- und geruchstabiler quaternierter Fettsäuretriethanolaminester-Salze der Formel (I),

$$R^4$$
|+
[R¹CO-(OCH₂CH₂)_mOCH₂CH₂-N-CH₂CH₂O-(CH₂CH₂O)_nR²] X- (1)
|
CH₂CH₂O(CH₂CH₂O)_pR³

in der

R¹CO für einen Acylrest mit 6 bis 22 Kohlenstoffatomen,

- R^2 und R^3 unabhängig voneinander für Wasserstoff oder R^1CO ,
- R⁴ für einen Alkylrest mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen
 oder eine (CH₂CH₂O)_QH-Gruppe,
- m, n und p in Summe für 0 oder Zahlen von 1 bis 12,
- q für Zahlen von 1 bis 12 und
- X für Halogenid, Alkylsulfat oder Alkylphosphat

steht, bei dem man

- a) Fettsäuren in Gegenwart von unterphosphoriger Säure mit Triethanolamin verestert,
- b) die Veresterungsprodukte mit Peroxidverbindungen und Alkaliboranaten versetzt und

L

- c) die Quaternierung in Gegenwart von Phenolderivaten und Hydroxycarbonsäuren als Stabilisatoren durchführt.
- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man Fettsäuren der Formel (II) einsetzt,

 $R^{1}CO-OH$ (II)

einsetzt, in der R¹CO die oben angegebene Bedeutung besitzt.

- 3. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Fettsäuren und das Triethanolamin im molaren Verhältnis von 1,1 : 1 bis 3,0 : 1 einsetzt.
- 4. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man als Peroxidverbindungen Wasserstoffperoxid einsetzt.
- 5. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man als Alkaliboranat Natriumboranat einsetzt.
- 6. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Peroxidverbindungen und die Alkaliboranate jeweils in Mengen von 0,005 bis 0,1 Gew.-% bezogen auf die Veresterungsprodukte einsetzt.
- 7. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man als Phenolderivate Bisalkylhydroxytoluole und/oder Bisalkylanisole einsetzt.

- 8. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man als Hydroxycarbonsäuren Citronensäure, Weinsäure und/oder Ascorbinsäure einsetzt.
- 9. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Phenolderivate und die Hydroxycarbonsäuren jeweils in Mengen von 100 bis 4000 ppm bezogen auf den quaternierten Ester einsetzt.
- 10. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man als Stabilisatoren Gemische von 2,6-Di-tert.Butyl-4-methylphenol und Citronensäure einsetzt.
- 11. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Quaternierung mit Methylchlorid oder Dimethylsulfat durchführt.
- 12. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß man die Quaternierung mit Ethylenoxid durchführt.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Inter. nal Application No PCT/EP 94/00716

			.,,
A. CLASS IPC 5	SIFICATION OF SUBJECT MATTER CO7C219/06 C07C213/06 C11D1,	/62	
According	to International Patent Classification (IPC) or to both national co	assification and IPC	
	S SEARCHED		
Minimum IPC 5	documentation searched (classification system followed by classi CO7C C11D	ication symbols)	
Documenta	ation searched other than minimum documentation to the extent t	hat such documents are included	in the fields searched
			Ċ
Electronic	data base consulted during the international search (name of data	base and, where practical, search	n terms used)
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the	ne relevant passages	Relevant to claim No.
A	WO,A,91 01295 (HENKEL, K.G.A.A. February 1991 cited in the application see the whole document) 7	1-12
A	EP,A,O 498 050 (HÜLS A.G.) 12 A	august 1992	1-12
A	EP,A,O 525 271 (KAO CORPORATION February 1993 see the whole document	I, S.A.) 3	1
A	DE,A,38 15 270 (SANDOZ PATENT O November 1988 see the whole document	MBH) 24	1
Furt	her documents are listed in the continuation of box C.	Patent family membe	ers are listed in annex.
'A' docum consid 'E' earlier filing o 'L' docum which citatio 'O' docum other o 'P' docum later ti	ent which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another n or other special reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means ent published prior to the international filing date but han the priority date claimed	or priority date and not it cited to understand the prinvention "X" document of particular recannot be considered non involve an inventive step "Y" document of particular recannot be considered to it document is combined we ments, such combination in the art. "&" document member of the	
	June 1994	Date of mailing of the into 27. 05. 94	·
Name and r	nailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+ 31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+ 31-70) 340-3016	Authorized officer Janus, S	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

information on patent family members

Inter nal Application No
PCT/EP 94/00716

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date	
WO-A-9101295	07-02-91	EP-A- JP-T-	0483195 4506804	06-05-92 26-11-92	
EP-A-0498050	12-08-92	DE-A-	4101251	23-07-92	
EP-A-0525271	03-02-93	NONE			
DE-A-3815270	24-11-88	CH-A- FR-A- GB-A,B JP-A-	676007 2615202 2204609 63292000	30-11-90 18-11-88 16-11-88 29-11-88	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Inter. nales Aktenzeichen
PCT/FP 94/00716

			/EP 34/00/10
A. KLASS IPK 5	SIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C07C219/06 C07C213/06 C11D1/6	2	
Nach der Is	nternationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen I	Classifikation und der IPK	
B. RECHI	ERCHIERTE GEBIETE		
Recherchies IPK 5	rter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssym CO7C C11D	bole)	
Recherchie	rte aber nicht zum Mindestprüßstoff gehörende Veröffentlichungen,	soweit diese unter die recherchie	rten Gebiete fallen
Während de	er internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evti.	verwendete Suchbegriffe)
C. ALS W	ESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN	_	
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Anga	be der in Betracht kommenden	Teile Betr. Anspruch Nr.
A	WO,A,91 01295 (HENKEL, K.G.A.A.) Februar 1991 in der Anmeldung erwähnt siehe das ganze Dokument	7.	1-12
A	EP,A,O 498 050 (HULS A.G.) 12. A siehe das ganze Dokument	ugust 1992	1-12
A	EP,A,O 525 271 (KAO CORPORATION, Februar 1993 siehe das ganze Dokument	S.A.) 3.	1
A	DE,A,38 15 270 (SANDOZ PATENT GM November 1988 siehe das ganze Dokument 	BH) 24.	1
	tere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu ehmen	X Siehe Anhang Patenti	nmilie
"A" Veröffe aber n "E" älteres Anmel "L" Veröffe scheine andere soll od ausgef "O" Veröffe eine B "P" Veröffe dem b	Ekategonen von angegebenen Veröffentlichungen: entlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, icht als besonders bedeutsam anzuschen ist. Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen idedatum veröffentlicht worden ist. Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen idedatum veröffentlicht worden ist. Dokument, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft eren zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden ier die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ührt) entlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, enutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht entlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach eanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist. Abschlusses der internationalen Recherche. Juni 1994	oder dem Prioritätsdaum Anmeldung micht kollidiert Erfindung zugrundeliegend Theorie angegeben ist "X" Veröffentlichung von besor kann allein aufgrund diese erfinderischer Tätigkeit ber "Y" Veröffentlichung von besor kann nicht als auf erfinderi werden, wenn die Veröffen Veröffentlichungen dieser lotse Verbindung für einen "&" Veröffentlichung, die Mitgi	nderer Bedeutung, die beanspruchte Erfindung scher Tätigkeit beruhend betrachtet dichung mit einer oder mehreren anderen Kategone in Verbindung gebracht wird und Fachmann naheliegend ist ied derselben Patentfamilie ist ionalen Recherchenberichts
Name und I	Postanschrift der Internationale Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Bevollmächtigter Bedienste Janus, S	ter

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Inter. nales Aktenzeichen
PCT/EP 94/00716

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
WO-A-9101295	07-02-91	EP-A- JP-T-	0483195 4506804	06-05-92 26-11-92
EP-A-0498050	12-08-92	DE-A-	4101251	23-07-92
EP-A-0525271	03-02-93	KEINE		
DE-A-3815270	24-11-88	CH-A- FR-A- GB-A,B JP-A-	676007 2615202 2204609 63292000	30-11-90 18-11-88 16-11-88 29-11-88